

7

**Esterquats based on cinnamic acid****Patent number:** DE19738641**Publication date:** 1999-07-01**Inventor:** UPHUES GUENTER (DE); BIGORRA LLOSAS JOAQUIN DR (ES); PI SUBIRANA RAFAEL DR (ES); PONSATI OBIOLS ORIOL DR (ES); COPETE VIDAL TERESA DR (ES)**Applicant:** HENKEL KGAA (DE)**Classification:****- International:** C07C217/28; C07C213/08; C07C255/57; C07C219/22; A61K7/06; A61K7/42; A61K7/48; D06M13/372**- european:** A61K8/41L, A61Q5/02, A61Q17/04, A61Q19/00, C07C219/10**Application number:** DE19971038641 19970904**Priority number(s):** DE19971038641 19970904**Also published as:**

EP0902009 (A2)

EP0902009 (A3)

Abstract not available for DE19738641

Abstract of correspondent: **EP0902009**

Esterquats (I), in which the acid component is wholly or partly derived from cinnamic

An Independent claim is also included for the preparation of (I).

---

Data supplied from the **esp@cenet** database - Worldwide**BEST AVAILABLE COPY**



19 BUNDESREPUBLIK  
DEUTSCHLAND



DEUTSCHES  
PATENT- UND  
MARKENAMT

12 Patentschrift  
10 DE 197 38 641 C 1

21 Aktenzeichen: 197 38 641.5-44  
22 Anmeldetag: 4. 9. 97  
43 Offenlegungstag: -  
45 Veröffentlichungstag  
der Patenterteilung: 1. 7. 99

51 Int. Cl.<sup>6</sup>:  
C 07 C 217/28

C 07 C 213/08  
C 07 C 255/57  
C 07 C 219/22  
A 61 K 7/06  
A 61 K 7/42  
A 61 K 7/48  
D 06 M 13/372

DE 197 38 641 C 1

Innerhalb von 3 Monaten nach Veröffentlichung der Erteilung kann Einspruch erhoben werden

73 Patentinhaber:  
Henkel KGaA, 40589 Düsseldorf, DE

72 Erfinder:  
Copete Vidal, Teresa, Dr., Barcelona, ES; Ponsati  
Obiols, Oriol, Dr., Barcelona, ES; Pi Subirana,  
Rafael, Dr., Granollers, ES; Bigorra Llosas, Joaquin,  
Dr., Sabadell, ES; Uphues, Günter, 40789 Monheim,  
DE

56 Für die Beurteilung der Patentfähigkeit in Betracht  
gezogene Druckschriften:  
WO 91 01 295

54 Esterquats auf Zimtsäurebasis

57 Vorgeschlagen werden kationische Tenside vom Ester-  
quat-Typ, bei denen sich die Säurekomponente ganz oder  
teilweise von gegebenenfalls substituierten Zimtsäuren  
ableitet. Die neuen kationische Tenside besitzen UV-ab-  
sorbierende Eigenschaften und eignen sich beispielswei-  
se als Lichtschutzfilter zur Herstellung von Sonnenschutz-  
mitteln sowie zur textilen Ausrüstung von farbigen Gewe-  
ben gegen Ausbleichen.

DE 197 38 641 C 1

## Beschreibung

## Gebiet der Erfindung

- 5 Die Erfindung betrifft neue Esterquats auf Zimtsäurebasis sowie deren Verwendung als Lichtschutzfilter in der Kosmetik und Textiltechnik.

## Stand der Technik

- 10 Zum Schutz gegen die schädlichen Auswirkungen von UV-Strahlen werden kosmetischen Produkten vielfach Lichtschutzfilter zugegeben, die in der Lage sind, ultraviolette Strahlen zu absorbieren und die aufgenommene Energie in Form längerwelliger Strahlung, z. B. Wärme wieder abzugeben. Typische Beispiele sind Aminobenzoesäureester, Methoxymimtsäure, Benzophenone, Dibenzoylmethane, Salicylsäureester und dergleichen, aber auch feindisperse Metalloxide, wie z. B. Titandioxid oder Zinkstearat. Diese Stoffe, zumal in synergistischen Kombinationen, erfüllen die Anforderungen an den Lichtschutz zufriedenstellend, das Problem besteht jedoch darin, sie in größeren Mengen stabil zu dispergieren. Ganz konkret besteht im Markt der Wunsch nach Lichtschutzfiltern, die eine hohe UV-Absorption besitzen und gut löslich in polaren Medien sind. Nach Möglichkeit sollten diese Stoffe noch weitere vorteilhafte Eigenschaften besitzen, insbesondere Haut und Haaren einen angenehmen Weichgriff verleihen und die elektrostatische Aufladung herabsetzen. Für derartige Stoffe besteht auch im Bereich der Textiltechnik zur Ausrüstung von Stoffen gegen Ausbleichung ein großer Markt.

- 20 Die komplexe Aufgabe der Erfindung hat darin bestanden, neue Lichtschutzfilter sowohl für die Kosmetik als auch für die Textiltechnik zur Verfügung zu stellen, die über oberflächenaktive Eigenschaften verfügen, auf der Haut einen leichten sensorischen Eindruck hinterlassen, sowohl natürlichen wie auch synthetischen Fasern, also Haaren und Textilien, einen angenehmen Weichgriff verleihen und die elektrostatische Aufladung zwischen den Fasern herabsetzen und dabei gleichzeitig noch über UV-absorbierende Eigenschaften verfügen.

## Beschreibung der Erfindung

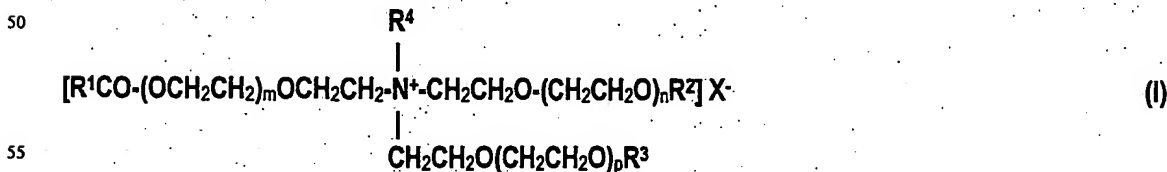
- 30 Gegenstand der Erfindung sind Esterquats, deren Säurekomponente sich ganz oder teilweise von Zimtsäuren, vorzugsweise Zimtsäure, Methoxymimtsäure oder 2-Cyano-3-Phenylzimtsäure ableitet.

- Überraschenderweise weisen die genannten Stoffe nicht nur ausgezeichnete oberflächenaktive, avivierende und anti-statische Eigenschaften auf, sie besitzen auch ein ausgezeichnetes Absorptionsvermögen für UV-Strahlen und eignen sich daher beispielsweise als UV-Filter für kosmetische Produkte wie Sonnenschutzmittel, Haut- und Haarpflegemittel sowie zur Ausrüstung von Textilien gegen Ausbleichen. Ein weiterer Vorteil der Stoffe liegt in ihrer guten Löslichkeit, was es ermöglicht, die neuen Esterquats in größeren Mengen dauerhaft in Formulierungen einzuarbeiten. Da die Stoffe ihrerseits emulgierende Eigenschaften besitzen, kann auf diese Weise sogar zusätzlich noch die Menge an Emulgator in den Mitteln verringert werden, was aus ökonomischer Sicht natürlich stets gewünscht wird.

## Esterquats

- 40 Unter der Bezeichnung "Esterquats" werden im allgemeinen quaternierte Triethanolaminestersalze verstanden. Es handelt sich dabei um bekannte Stoffe, die man nach den einschlägigen Methoden der präparativen organischen Chemie erhalten kann. In diesem Zusammenhang sei auf die Internationale Patentanmeldung WO 91/01295 (Henkel) verwiesen, nach der man Triethanolamin in Gegenwart von unterphosphoriger Säure mit Carbonsäuren partiell verestert, Luft durchleitet und anschließend mit Dimethylsulfat oder Ethylenoxid quaterniert. Übersichten zu diesem Thema sind beispielsweise von R. Puchta et al. in Tens. Surf. Det. 30, 186 (1993), M. Brock in Tens. Surf. Det. 30, 394 (1993), R. Lagerman et al. in J. Am. Oil. Chem. Soc. 71, 97 (1994) sowie I. Shapiro in Cosm. Tbil. 109, 77 (1994) erschienen.

Die quaternierten Zimtsäuretriethanolaminestersalze folgen der Formel (I),

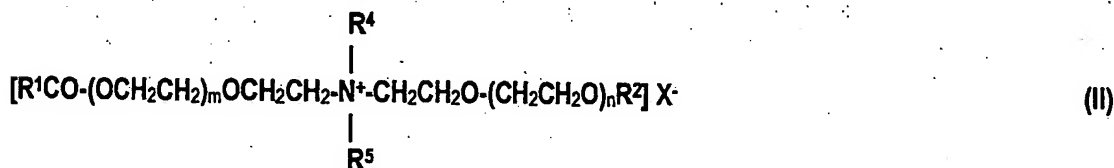


- 55 in der  $\text{R}^1\text{CO}$  für einen Rest der Zimtsäure, Methoxymimtsäure oder 2-Cyano-3-Phenylzimtsäure,  $\text{R}^2$  und  $\text{R}^3$  unabhängig voneinander für Wasserstoff oder  $\text{R}^1\text{CO}$ ,  $\text{R}^4$  für einen Alkylrest mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen oder eine  $(\text{CH}_2\text{CH}_2\text{O})_q\text{H}$ -Gruppe, m, n und p in Summe für 0 oder Zahlen von 1 bis 12, q für Zahlen von 1 bis 12 und X für Halogenid, Alkylsulfat oder Alkylphosphat steht.

- Die erfindungsgemäßen Esterquats können sich vollständig von Zimtsäuren ableiten. Es ist ferner ebenfalls möglich, daß die Zimtsäure nur einen Anteil von 10 bis 90 Mol-% an der Gesamtsumme der Säurekomponente ausmacht. Demzufolge können auch Mischungen von Zimtsäure beispielsweise mit Fettsäuren mit 6 bis 22, vorzugsweise 12 bis 18 Kohlenstoffatomen im Molverhältnis 10 : 90 bis 90 : 10, vorzugsweise 25 : 75 bis 75 : 25 und insbesondere 40 : 60 bis 60 : 40 eingesetzt werden. Typische Beispiele für Esterquats, die im Sinne der Erfindung Verwendung finden können, sind Produkte auf Basis von (Methoxy-)Zimtsäure einerseits und andererseits Capronsäure, Caprylsäure, Caprinsäure, Laurinsäure, Myristinsäure, Palmitinsäure, Isostearinsäure, Stearinsäure, Ölsäure, Elaidinsäure, Arachinsäure, Behen-

säure und Erucasäure sowie deren technische Mischungen, wie sie beispielsweise bei der Druckspaltung natürlicher Fette und Öle anfallen. Vorzugsweise werden Mischungen von Zimtsäuren mit technischen C<sub>12/18</sub>-Kokosfettsäuren und insbesondere teilgehärteter C<sub>16/18</sub>-Talg- bzw. Palmfettsäuren sowie elaidinsäurereichen C<sub>16/18</sub>-Fettsäurenschnitten eingesetzt. Zur Herstellung der quaternierten Ester können die Zimtsäuren bzw. die Säuregemische und das Triethanolamin im molaren Verhältnis von 1,1 : 1 bis 3 : 1 eingesetzt werden. Im Hinblick auf die anwendungstechnischen Eigenschaften der Esterquats hat sich ein Einsatzverhältnis von 1,2 : 1 bis 2,2 : 1, vorzugsweise 1,5 : 1 bis 1,9 : 1 als besonders vorteilhaft erwiesen. Die bevorzugten Esterquats stellen technische Mischungen von Mono-, Di- und Triestern mit einem durchschnittlichen Veresterungsgrad von 1,5 bis 1,9 dar. Aus anwendungstechnischer Sicht haben sich quaternierte Zimtsäuretriethanolaminestersalze der Formel (I) als besonders vorteilhaft erwiesen, in der R<sup>1</sup>CO für einen Zimtsäurerest, R<sup>2</sup> für R<sup>1</sup>CO, R<sup>3</sup> für Wasserstoff, R<sup>4</sup> für eine Methylgruppe, m, n und p für 0 und X für Methylsulfat steht.

Neben den quaternierten Zimtsäuretriethanolaminestersalzen kommen als Esterquats ferner auch quaternierte Esterquatsalze von Zimtsäuren mit Diethanolalkylaminen der Formel (II) in Betracht,



in der R<sup>1</sup>CO für einen Rest der Zimtsäure, Methoxyzimtsäure oder 2-Cyano-3-Phenylzimtsäure, R<sup>2</sup> für Wasserstoff oder R<sup>1</sup>CO, R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> unabhängig voneinander für Alkylreste mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen, m und n in Summe für 0 oder Zahlen von 1 bis 12 und X für Halogenid, Alkylsulfat oder Alkylphosphat steht.

Als weitere Gruppe geeigneter Esterquats sind schließlich die quaternierten Estersalze von Zimtsäuren mit 1,2-Dihydroxypropyldialkylaminen der Formel (III) zu nennen,



in der R<sup>1</sup>CO für einen Rest der Zimtsäure, Methoxyzimtsäure oder 2-Cyano-3-Phenylzimtsäure, R<sup>2</sup> für Wasserstoff oder R<sup>1</sup>CO, R<sup>4</sup>, R<sup>6</sup> und R<sup>7</sup> unabhängig voneinander für Alkylreste mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen, m und n in Summe für 0 oder Zahlen von 1 bis 12 und X für Halogenid, Alkylsulfat oder Alkylphosphat steht.

Hinsichtlich des optimalen Veresterungsgrades gelten die für (I) genannten Beispiele auch für die Esterquats der Formeln (II) und (III). Üblicherweise gelangen die Esterquats in Form 50 bis 90 Gew.-%iger alkoholischer Lösungen in den Handel, die bei Bedarf problemlos mit Wasser verdünnt werden können.

#### Herstellverfahren

Ein weiterer Gegenstand der Erfindung betrifft ein Verfahren zur Herstellung der genannten Esterquats, bei dem man Zimtsäureester mit Alkanolaminen, ausgewählt aus der Gruppe, die gebildet wird von Triethanolamin, Diethanolalkylaminen und 1,2-Dihydroxypropyldialkylaminen sowie deren Gemischen, in Gegenwart von organischen Lösemitteln mit Dialkylsulfaten, vorzugsweise Dimethylsulfat, quaterniert. Bei den eingesetzten Estern kann sich die Säurekomponente – wie schon eingangs erläutert – ganz oder aber auch nur teilweise von der Zimtsäure ableiten, d. h. das Verfahren umschließt auch solche Ausführungsformen, in denen Ester von Zimtsäure/Fettsäure-Gemischen im Molverhältnis 10 : 90 bis 90 : 10 mit Alkanolaminen quaterniert werden. Als bevorzugte Alkanolamine sind Triethanolamin und Methyl-diethanolamin sowie deren Gemische im Molverhältnis 10 : 90 bis 90 : 10 und vorzugsweise 40 : 60 bis 60 : 40 zu nennen. Als Lösemittel kommen neben dem bekannten Isopropylalkohol auch andere niedere Alkohole und Polyole, wie beispielsweise Ethanol, Ethylenglycol, Propylenglycol oder Glycerin in Frage. Zur Herstellung fester, schuppbarer Produkte empfiehlt es sich, die Quaternierung in Gegenwart eines unter Reaktionsbedingungen flüssigen, bei Raumtemperatur aber festen kosmetisch akzeptablen Hilfsstoffes durchzuführen. Hierzu eignen sich insbesondere Fettalkohole wie Cetylstearylalkohol oder wasserfreie Tenside wie Alkyloligoglucoside. Flüssige Mischprodukte werden erhalten, wenn man als kosmetisch akzeptable Lösemittel in der Quaternierung Partialglyceride oder kosmetische Öle, wie beispielsweise flüssige Triglyceride, Dialkylether und dergleichen verwendet. Die Veresterung und Quaternierung kann dabei in an sich bekannter Weise durchgeführt werden, wie dies beispielsweise ausführlich in den Druckschriften DE-C1 43 08 794 und DE-C1 43 35 782 (Henkel) beschrieben wird.

#### Gewerbliche Anwendbarkeit

Die neuen Esterquats besitzen oberflächenaktive, avivierende und antistatische Eigenschaften und zudem ein hohes Absorptionsvermögen für UV-Strahlen. Zwei weitere Gegenstände der Erfindung betreffen daher ihre Verwendung als UV-Lichtschutzfilter zur Herstellung von kosmetischen und/oder pharmazeutischen Zubereitungen, speziell Sonnenschutzmitteln, sowie zur Ausrüstung von gefärbten textilen Flächengebilden, wie beispielsweise Fäden, Garnen, Geweben und Textilien, speziell Blue-Denimstoffen (Jeans) gegen Ausbleichen.

Die neuen Esterquats auf Basis Zimtsäure eignen sich zur Herstellung von kosmetischen und/oder pharmazeutischen Zubereitungen, wie beispielsweise Haarshampoos, Haarlotionen, Hautpflegemittel und speziell Sonnenschutzmittel in Form von Cremes und Lotionen, und können ferner als weitere Hilfs- und Zusatzstoffe milde Tenside, Ölkörper, Emulgatoren, Überfettungsmittel, Perlglanzwachse, Stabilisatoren, Konsistenzgeber, Verdickungsmittel, Kationpolymere, Siliconverbindungen, biogene Wirkstoffe, Antischuppenmittel, Filmbildner, Konservierungsmittel, Hydrotrope, Solubilisatoren, weitere UV-Lichtschutzfilter, Insektenrepellentien, Selbstbräuner, Parfümöle, Farbstoffe und dergleichen enthalten.

- 10 Typische Beispiele für geeignete milde, d. h. besonders hautverträgliche Tenside sind Fettalkoholpolyglycoethersulfate, Monoglyceridsulfate, Mono- und/oder Dialkylsulfosuccinate, Fettsäureisethionate, Fettsäuresarcosinate, Fettsäuretauride, Fettsäureglutamate, Ethercarbonsäuren, Alkyloligoglycoside, Fettsäureglucamide, Alkylamidobetaine und/oder Proteinfettsäurekondensate, letztere vorzugsweise auf Basis von Weizenproteinen.

- Als Ölkörper kommen beispielsweise Guerbetalkohole auf Basis von Fettalkoholen mit 6 bis 18, vorzugsweise 8 bis 10 Kohlenstoffatomen, Ester von linearen  $C_6$ - $C_{22}$ -Fettsäuren mit linearen  $C_6$ - $C_{22}$ -Fettalkoholen, Ester von verzweigten  $C_6$ - $C_{13}$ -Carbonsäuren mit linearen  $C_6$ - $C_{22}$ -Fettalkoholen, Ester von linearen  $C_6$ - $C_{22}$ -Fettsäuren mit verzweigten Alkoholen, insbesondere 2-Ethylhexanol, Ester von linearen und/oder verzweigten Fettsäuren mit mehrwertigen Alkoholen (wie z. B. Propylenglycol, Dimerdiol oder Trimertriol) und/oder Guerbetalkoholen, Triglyceride auf Basis  $C_6$ - $C_{18}$ -Fettsäuren, flüssige Mono-/Di-/Triglyceridmischungen auf Basis von  $C_6$ - $C_{18}$ -Fettsäuren, Ester von  $C_6$ - $C_{22}$ -Fettalkoholen und/oder Guerbetalkoholen mit aromatischen Carbonsäuren, insbesondere Benzoesäure, pflanzliche Öle, verzweigte primäre Alkohole, substituierte Cyclohexane, lineare  $C_6$ - $C_{22}$ -Fettalkoholcarbonate, Guerbetcarbonate, Ester der Benzoesäure mit linearen und/oder verzweigten  $C_6$ - $C_{22}$ -Alkoholen (z. B. Finsolv® TN), Dialkylether, Ringöffnungsprodukte von epoxidierten Fettsäureestern mit Polyolen, Siliconöle und/oder aliphatische bzw. naphthenische Kohlenwasserstoffe in Betracht.

- 25 Als Emulgatoren kommen beispielsweise nichtionogene Tenside aus mindestens einer der folgenden Gruppen in Frage:

- (1) Anlagerungsprodukte von 2 bis 30 Mol Ethylenoxid und/oder 0 bis 5 Mol Propylenoxid an lineare Fettalkohole mit 8 bis 22 C-Atomen, an Fettsäuren mit 12 bis 22 C-Atomen und an Alkylphenole mit 8 bis 15 C-Atomen in der Alkylgruppe;
- (2)  $C_{12/18}$ -Fettsäuremono- und -diester von Anlagerungsprodukten von 1 bis 30 Mol Ethylenoxid an Glycerin;
- (3) Glycerinmono- und -diester und Sorbitanmono- und -diester von gesättigten und ungesättigten Fettsäuren mit 6 bis 22 Kohlenstoffatomen und deren Ethylenoxidanlagerungsprodukte;
- (4) Alkylmono- und -oligoglycoside mit 8 bis 22 Kohlenstoffatomen im Alkylrest und deren ethoxylierte Analoga;
- (5) Anlagerungsprodukte von 15 bis 60 Mol Ethylenoxid an Ricinusöl und/oder gehärtetes Ricinusöl;
- (6) Polyol- und insbesondere Polyglycerinester, wie z. B. Polyglycerinpolyricinoleat, Polyglycerinpoly-12-hydroxystearat oder Polyglycerinindimerat. Ebenfalls geeignet sind Gemische von Verbindungen aus mehreren dieser Substanzklassen;
- (7) Anlagerungsprodukte von 2 bis 15 Mol Ethylenoxid an Ricinusöl und/oder gehärtetes Ricinusöl;
- (8) Partialester auf Basis linearer, verzweigter, ungesättigter bzw. gesättigter  $C_{6/22}$ -Fettsäuren, Ricinolsäure sowie 12-Hydroxystearinsäure und Glycerin, Polyglycerin, Pentaerythrit, Dipentaerythrit, Zuckeralkohole (z. B. Sorbit), Alkylglucoside (z. B. Methylglucosid, Butylglucosid, Laurylglucosid) sowie Polyglucoside (z. B. Cellulose);
- (9) Trialkylphosphate sowie Mono-, Di- und/oder Tri-PEG-alkylphosphate;
- (10) Wollwachsalkohole;
- (11) Polysiloxan-Polyalkyl-Polyether-Copolymere bzw. entsprechende Derivate;
- (12) Mischester aus Pentaerythrit, Fettsäuren, Citronensäure und Fettalkohol gemäß DE-PS 11 65 574 und/oder Mischester von Fettsäuren mit 6 bis 22 Kohlenstoffatomen, Methylglucose und Polyolen, vorzugsweise Glycerin sowie
- (13) Polyalkylenglycole.

Die Anlagerungsprodukte von Ethylenoxid und/oder von Propylenoxid an Fettalkohole, Fettsäuren, Alkylphenole, Glycerinmono- und -diester sowie Sorbitanmono- und -diester von Fettsäuren oder an Ricinusöl stellen bekannte, im Handel erhältliche Produkte dar. Es handelt sich dabei um Homologengemische, deren mittlerer Alkoxylierungsgrad dem Verhältnis der Stoffmengen von Ethylenoxid und/oder Propylenoxid und Substrat, mit denen die Anlagerungsreaktion durchgeführt wird, entspricht.

$C_{12/18}$ -Fettsäuremono- und -diester von Anlagerungsprodukten von Ethylenoxid an Glycerin sind aus DE-PS 20 24 051 als Rückfettungsmittel für kosmetische Zubereitungen bekannt.

$C_{8/18}$ -Alkylmono- und -oligoglycoside, ihre Herstellung und ihre Verwendung sind aus dem Stand der Technik bekannt. Ihre Herstellung erfolgt insbesondere durch Umsetzung von Glucose oder Oligosacchariden mit primären Alkoholen mit 8 bis 18 C-Atomen. Bezüglich des Glycosidrestes gilt, daß sowohl Monoglycoside, bei denen ein cyclischer Zuckerrest glycosidisch an den Fettalkohol gebunden ist, als auch oligomere Glycoside mit einem Oligomerisationsgrad bis vorzugsweise etwa 8 geeignet sind. Der Oligomerisationsgrad ist dabei ein statistischer Mittelwert, dem eine für solche technischen Produkte übliche Homologenverteilung zugrunde liegt.

Weiterhin können als Emulgatoren zwitterionische Tenside verwendet werden. Als zwitterionische Tenside werden solche oberflächenaktiven Verbindungen bezeichnet, die im Molekül mindestens eine quartäre Ammoniumgruppe und mindestens eine Carboxylat- und eine Sulfonatgruppe tragen. Besonders geeignete zwitterionische Tenside sind die sogenannten Betaine wie die N-Alkyl-N,N-dimethylammoniumglycinate, beispielsweise das Kokosalkyldimethylammoniumglycinat, N-Acylaminopropyl-N,N-dimethylammoniumglycinate, beispielsweise das Kokosacylaminopropyl-dime-

thylammoniumglycinat und 2-Alkyl-3-carboxylmethyl-3-hydroxyethylimidazoline mit jeweils 8 bis 18 C-Atomen in der Alkyl- oder Acylgruppe sowie das Kokosacylaminoethylhydroxyethylcarboxymethylglycinat. Besonders bevorzugt ist das unter der CTA-Bezeichnung Cocamidopropyl Betaine bekannte Fettsäureamid-Derivat. Ebenfalls geeignete Emulgatoren sind ampholytische Tenside. Unter ampholytischen Tensiden werden solche oberflächenaktiven Verbindungen verstanden, die außer einer C<sub>8/18</sub>-Alkyl- oder -Acylgruppe im Molekül mindestens eine freie Aminogruppe und mindestens eine -COOH- oder -SO<sub>3</sub>H-Gruppe enthalten und zur Ausbildung innerer Salze befähigt sind. Beispiele für geeignete ampholytische Tenside sind N-Alkylglycine, N-Alkylpropionsäuren, N-Alkylaminobuttersäuren, N-Alkyliminodipropionsäuren, N-Hydroxyethyl-N-alkylamidopropylglycine, N-Alkyltaurine, N-Alkylsarcosine, 2-Alkylaminopropionsäuren und Alkylaminoessigsäuren mit jeweils etwa 8 bis 18 C-Atomen in der Alkylgruppe. Besonders bevorzugte ampholytische Tenside sind das N-Kokosalkylaminopropionat, das Kokosacylaminoethylaminopropionat und das C<sub>12/18</sub>-Acylsarcosin. Neben den ampholytischen kommen auch quartäre Emulgatoren in Betracht, wobei solche vom Typ der Esterquats, vorzugsweise methylquaternierte Difettsäuretriethanolaminester-Salze, besonders bevorzugt sind.

Als Überfettungsmittel können Substanzen, wie beispielsweise Lanolin und Lecithin sowie polyethoxylierte oder acylierte Lanolin- und Lecithinderivate, Polyolfettsäureester, Monoglyceride und Fettsäurealkanolamide verwendet werden, wobei die letzteren gleichzeitig als Schaumstabilisatoren dienen.

Als Perlglanzwachse kommen beispielsweise in Frage: Alkylenglycolester, speziell Ethylenglycoldistearat; Fettsäurealkanolamide, speziell Kokosfettsäurediethanolamid; Partialglyceride, speziell Stearinsäuremonoglycerid; Ester von mehrwertigen, gegebenenfalls hydroxysubstituierte Carbonsäuren mit Fettalkoholen mit 6 bis 22 Kohlenstoffatomen, speziell langkettige Ester der Weinsäure; Fettstoffe, wie beispielsweise Fettalkohole, Fettketone, Fettaldehyde, Fettether und Fettcarbonate, die in Summe mindestens 24 Kohlenstoffatome aufweisen, speziell Lauron und Distearylether; Fettsäuren wie Stearinsäure, Hydroxystearinsäure oder Behensäure, Ringöffnungsprodukte von Olefinepoxiden mit 12 bis 22 Kohlenstoffatomen mit Fettalkoholen mit 12 bis 22 Kohlenstoffatomen und/oder Polyolen mit 2 bis 15 Kohlenstoffatomen und 2 bis 10 Hydroxylgruppen sowie deren Mischungen.

Als Konsistenzgeber kommen in erster Linie Fettalkohole mit 12 bis 22 und vorzugsweise 16 bis 18 Kohlenstoffatomen und daneben Partialglyceride in Betracht. Bevorzugt ist eine Kombination dieser Stoffe mit Alkyloligoglucosiden und/oder Fettsäure-N-methylglucamiden gleicher Kettenlänge und/oder Polyglycerinpoly-12-hydroxystearaten. Geeignete Verdickungsmittel sind beispielsweise Polysaccharide, insbesondere Xanthan-Gum, Guar-Guar, Agar-Agar, Alginate und Tylosen, Carboxymethylcellulose und Hydroxyethylcellulose, ferner höhermolekulare Polyethylenglycolmono- und -diester von Fettsäuren, Polyacrylate, (z. B. Carbopole® von Goodrich oder Synthalone® von Sigma), Polyacrylamide, Polyvinylalkohol und Polyvinylpyrrolidon, Tenside, wie beispielsweise ethoxylierte Fettsäureglyceride, Ester von Fettsäuren mit Polyolen, wie beispielsweise Pentaerythrit oder Trimethylolpropan, Fettalkoholethoxylate mit eingegengter Homologenverteilung oder Alkyloligoglucoside sowie Elektrolyte wie Kochsalz und Ammoniumchlorid.

Geeignete kationische Polymere sind beispielsweise kationische Cellulosederivate, wie z. B. ein quaternierte Hydroxyethylcellulose, die unter der Bezeichnung Polymer JR 400® von Amerchol erhältlich ist, kationische Stärke, Copolymere von Diallylammoniumsalzen und Acrylamiden, quaternierte Vinylpyrrolidon/Vinyl-imidazol-Polymere, wie z. B. Luviquat® (BASF), Kondensationsprodukte von Polyglycolen und Aminen, quaternierte Kollagenpolypeptide, wie beispielsweise Lauryldimonium hydroxypropyl hydrolyzed collagen (Lamequat®/Grünau), quaternierte Weizenpolypeptide, Polyethylenimin, kationische Siliconpolymere, wie z. B. Amidomethicone, Copolymere der Adipinsäure und Dimethylaminohydroxypropyldiethylentriamin (Cartaretine®/Sandoz), Copolymere der Acrylsäure mit Dimethyldiallylammoniumchlorid (Merquat® 550/Chemviron), Polyaminopolyamide, wie z. B. beschrieben in der FR-A 2252840 sowie deren vernetzte wasserlöslichen Polymere, kationische Chitinderivate, wie beispielsweise quaterniertes Chitosan, gegebenenfalls mikrokristallin verteilt, Kondensationsprodukte aus Dihalogenalkylen, wie z. B. Dibrombutan mit Bisdialkylaminen, wie z. B. Bis-Dimethylamino-1,3-propan, kationischer Guar-Gum, wie z. B. Jaguar® CBS, Jaguar® C-17, Jaguar® C-16 der Firma Celanese, quaternierte Ammoniumsalz-Polymere, wie z. B. Mirapol® A-15, Mirapol® AD-1, Mirapol® AZ-1 der Firma Miranol.

Geeignete Siliconverbindungen sind beispielsweise Dimethylpolysiloxane, Methylphenylpolysiloxane, cyclische Silicone sowie amino-, fettsäure-, alkohol-, polyether-, epoxy-, fluor-, glykosid- und/oder alkylmodifizierte Siliconverbindungen, die bei Raumtemperatur sowohl flüssig als auch harzförmig vorliegen können. Typische Beispiele für Fette sind Glyceride, als Wachse kommen u. a. Bienenwachs, Carnaubawachs, Candelillawachs, Montanwachs, Paraffinwachs oder Mikrowachse gegebenenfalls in Kombination mit hydrophilen Wachsen, z. B. Cetylstearylalkohol oder Partialglyceriden in Frage. Als Stabilisatoren können Metallsalze von Fettsäuren, wie z. B. Magnesium-, Aluminium- und/oder Zinkstearat eingesetzt werden. Unter biogenen Wirkstoffen sind beispielsweise Tocopherol, Tocopherolacetat, Tocopherolpalmitat, Ascorbinsäure, Desoxyribonucleinsäure, Retinol, Bisabolol, Allantoin, Phytantriol, Panthenol, AHA-Säuren, Aminosäuren, Ceramide, Pseudoceramide, essentielle Öle, Pflanzenextrakte und Vitaminkomplexe zu verstehen. Als Antischuppenmittel können Climbazol, Octopirox und Zinkpyrethion eingesetzt werden. Gebräuchliche Filmbildner sind beispielsweise Chitosan, mikrokristallines Chitosan, quaterniertes Chitosan, Polyvinylpyrrolidon, Vinylpyrrolidon-Vinylacetat-Copolymerisate, Polymere der Acrylsäurereihe, quaternäre Cellulose-Derivate, Kollagen, Hyaluronsäure bzw. deren Salze und ähnliche Verbindungen. Als Quellmittel für wäßrige Phasen können Montmorillonite, Clay Mineralstoffe, Pemulen sowie alkylmodifizierte Carbopoltypen (Goodrich) dienen.

Unter UV-Lichtschutzfiltern sind organische Substanzen zu verstehen, die in der Lage sind, ultraviolette Strahlen zu absorbieren und die aufgenommene Energie in Form längerwelliger Strahlung, z. B. Wärme wieder abzugeben. UVB-Filter können öllöslich oder wasserlöslich sein. Als öllösliche Substanzen sind z. B. zu nennen:

- 3-Benzylidencampher und dessen Derivate, z. B. 3-(4-Methylbenzyliden)campher;
- 4-Aminobenzoessäurederivate, vorzugsweise 4-(Dimethylamino)benzoessäure-2-ethylhexylester, 4-(Dimethylamino)benzoessäure-2-octylester und 4-(Dimethylamino)benzoessäureamylester;
- Ester der Zimtsäure, vorzugsweise 4-Methoxyzimtsäure-2-ethylhexylester, 4-Methoxyzimtsäureisopentylester, 2-Cyano-3-phenyl-zimtsäure-2-ethylhexylester (Octocrylene);

- Ester der Salicylsäure, vorzugsweise Salicylsäure-2-ethylhexylester, Salicylsäure-4-isopropylbenzylester, Salicylsäurehomomenthylester;
- Derivate des Benzophenons, vorzugsweise 2-Hydroxy-4-methoxybenzophenon, 2-Hydroxy-4-methoxy-4'-methylbenzophenon, 2,2'-Dihydroxy-4-methoxybenzophenon;
- Ester der Benzalmalonsäure, vorzugsweise 4-Methoxybenzmalonsäure-2-ethylhexylester;
- Triazinderivate, wie z. B. 2,4,6-Triänilino-(p-carbo-2'-ethyl-1'-hexyloxy)-1,3,5-triazin und Octyltriazon.
- Propan-1,3-dione, wie z. B. 1-(4-tert-Butylphenyl)-3-(4-methoxyphenyl)propan-1,3-dion;

Als wasserlösliche Substanzen kommen in Frage:

- 2-Phenylbenzimidazol-5-sulfonsäure und deren Alkali-, Erdalkali-, Ammonium-, Alkylammonium-, Alkanolammonium- und Glucammoniumsalze;
- Sulfonsäurederivate von Benzophenonen, vorzugsweise 2-Hydroxy-4-methoxybenzophenon-5-sulfonsäure und ihre Salze;
- Sulfonsäurederivate des 3-Benzylidencamphers, wie z. B. 4-(2-Oxo-3-bornylidenmethyl)benzolsulfonsäure und 2-Methyl-5-(2-oxo-3-bornyliden)sulfonsäure und deren Salze.

Als typische UV-A-Filter kommen insbesondere Derivate des Benzoylmethans in Frage, wie beispielsweise 1-(4'-tert-Butylphenyl)-3-(4'-methoxyphenyl)propan-1,3-dion oder 1-Phenyl-3-(4'-isopropylphenyl)propan-1,3-dion. Die UV-A und UV-B-Filter können selbstverständlich auch in Mischungen eingesetzt werden. Neben den genannten löslichen Stoffen kommen für diesen Zweck auch unlösliche Pigmente, nämlich feindisperse Metalloxide bzw. Salze in Frage, wie beispielsweise Titandioxid, Zinkoxid, Eisenoxid, Aluminiumoxid, Ceroxid, Zirkoniumoxid, Silicate (Talk), Bariumsulfat und Zinkstearat. Die Partikel sollten dabei einen mittleren Durchmesser von weniger als 100 nm, vorzugsweise zwischen 5 und 50 nm und insbesondere zwischen 15 und 30 nm aufweisen. Sie können eine sphärische Form aufweisen, es können jedoch auch solche Partikel zum Einsatz kommen, die eine ellipsoide oder in sonstiger Weise von der sphärischen Gestalt abweichende Form besitzen. Neben den beiden vorgenannten Gruppen primärer Lichtschutzstoffe können auch sekundäre Lichtschutzmittel vom Typ der Antioxidantien eingesetzt werden, die die photochemische Reaktionskette unterbrechen, welche ausgelöst wird, wenn UV-Strahlung in die Haut eindringt. Typische Beispiele hierfür sind Superoxid-Dismutase, Tocopherole (Vitamin E) und Ascorbinsäure (Vitamin C).

Zur Verbesserung des Fließverhaltens können ferner Hydrotrope, wie beispielsweise Ethanol, Isopropylalkohol oder Polyole eingesetzt werden. Polyole, die hier in Betracht kommen, besitzen vorzugsweise 2 bis 15 Kohlenstoffatome und mindestens zwei Hydroxylgruppen. Typische Beispiele sind

- Glycerin;
- Alkylenglycole, wie beispielsweise Ethylenglycol, Diethylenglycol, Propylenglycol, Butylenglycol, Hexylenglycol sowie Polyethylenglycole mit einem durchschnittlichen Molekulargewicht von 100 bis 1.000 Dalton;
- technische Oligoglyceringemische mit einem Eigenkondensationsgrad von 1,5 bis 10, wie etwa technische Diglyceringemische mit einem Diglyceringehalt von 40 bis 50 Gew.-%;
- Metholverbindungen, wie insbesondere Trimethylolethan, Trimethylolpropan, Trimethylolbutan, Pentaerythrit und Dipentaerythrit;
- Niedrigalkylglucoside, insbesondere solche mit 1 bis 8 Kohlenstoffen im Alkylrest, wie beispielsweise Methyl- und Butylglucosid;
- Zuckeralkohole mit 5 bis 12 Kohlenstoffatomen, wie beispielsweise Sorbit oder Mannit;
- Zucker mit 5 bis 12 Kohlenstoffatomen, wie beispielsweise Glucose oder Saccharose;
- Aminozucker, wie beispielsweise Glucamin.

Als Konservierungsmittel eignen sich beispielsweise Phenoxyethanol, Formaldehydlösung, Parabene, Pentandiol oder Sorbinsäure. Als Insekten-Repellentien kommen N,N-Diethyl-m-toluamid, 1,2-Pentandiol oder Insect repellent 3535 in Frage, als Selbstbräuner eignet sich Dihydroxyäceton.

Als Parfümöle seien genannt die Extrakte von Blüten (Lavendel, Rosen, Jasmin, Neroli), Stengeln und Blättern (Geranium, Patchouli, Petitgrain), Früchten (Anis, Koriander, Kümmel, Wacholder), Fruchtschalen (Bergamotte, Zitrone, Orangen), Wurzeln (Macis, Angelica, Sellerie, Kardamon, Costus, Iris, Calmus), Hölzern (Sandel-, Guajak-, Zedern-, Rosenholz), Kräutern und Gräsern (Estragon, Lemongras, Salbei, Thymian), Nadeln und Zweigen (Fichte, Tanne, Kiefer, Latschen), Harzen und Balsamen (Galbanum, Elemi, Benzoe, Myrrhe, Olibanum, Opoponax). Weiterhin kommen tierische Rohstoffe in Frage, wie beispielsweise Moschus, Zibet und Castoreum. Als synthetische bzw. halbsynthetische Parfümöle kommen Ambroxan, Eugenol, Isoeugenol, Citronellal, Hydroxycitronellal, Geraniol, Citronellol, Geranylacetat, Citral, Ionon und Methylionon in Betracht.

Als Farbstoffe können die für kosmetische Zwecke geeigneten und zugelassenen Substanzen verwendet werden, wie sie beispielsweise in der Publikation "Kosmetische Färbemittel" der Farbstoffkommission der Deutschen Forschungsgemeinschaft, Verlag Chemie, Weinheim, 1984, S. 81-106 zusammengestellt sind. Diese Farbstoffe werden üblicherweise in Konzentrationen von 0,001 bis 0,1 Gew.-%, bezogen auf die gesamte Mischung, eingesetzt.

Der Gesamtanteil der Hilfs- und Zusatzstoffe kann 1 bis 50, vorzugsweise 5 bis 40 Gew.-% - bezogen auf die Mittel - betragen. Die Herstellung der Mittel kann durch übliche Kalt- oder Heißprozesse erfolgen; vorzugsweise arbeitet man nach der Phaseninversionstemperatur-Methode.

#### Herstellbeispiele

Beispiel 1. In einem 1,5-l-Dreihalskolben mit Rührer, Tropftrichter und Destillationsaufsatz wurden 559 g (3,8 Mol)

Zimtsäure und 1,2 g Hypophosphorsäure (50 Gew.-%ig) vorgelegt und auf 70°C erhitzt. Bei einem verminderten Druck von 30 mbar wurden portionsweise 279 g (1,9 Mol) Triethanolamin zugetropft und dabei die Temperatur bis auf 160°C gesteigert. Nach dem Ende der Zugabe wurde die Reaktionsmischung noch weitere 2 h bei 2 mbar gerührt, bis kein weiteres Reaktionswasser abgeschieden wurde und die Säurezahl einen Wert unterhalb von 5 mg KOH/g erreicht hatte. Anschließend wurden 670 g (0,86 Mol) des hergestellten Esters in einen zweiten Dreihalskolben überführt und bei 60°C in 120 g Isopropylalkohol gelöst. Anschließend wurden portionsweise 104 g (0,83 Mol) Dimethylsulfat zugetropft und die Mischung 4 h bei 65°C gerührt. Es wurde eine gelblich gefärbte Paste mit einem Feststoffgehalt von 90 Gew.-% erhalten.

Beispiel 2. Beispiel 1 wurde unter Einsatz von 865 g (3,2 Mol) teilgehärteter Talgfettsäure, 53 g (0,36 Mol) Zimtsäure, 1,5 g Hypophosphorsäure und 279 g (1,87 Mol) Triethanolamin wiederholt. 1092 g (1,82 Mol) des resultierenden Mischesters wurden anschließend in 146 g Isopropylalkohol gelöst und mit 218 g (1,73 Mol) Dimethylsulfat quaterniert. Es wurde eine gelblich gefärbte Paste mit einem Feststoffgehalt von 90 Gew.-% und einem Aktivsubstanzegehalt von 1,086 meq/g erhalten.

Beispiel 3. Beispiel 2 wurde unter Einsatz von 900 g (3,33 Mol) teilgehärteter Talgfettsäure, 32 g (0,18 Mol) Methoxyzimtsäure, 1,5 g Hypophosphorsäure und 275 g (1,85 Mol) Triethanolamin wiederholt. 1331 g (1,77 Mol) des resultierenden Mischesters wurden anschließend in 150 g Isopropylalkohol gelöst und mit 212 g (1,68 Mol) Dimethylsulfat quaterniert. Es wurde eine gelblich gefärbte Paste mit einem Feststoffgehalt von 90 Gew.-% und einem Aktivsubstanzegehalt von 1,086 meq/g erhalten.

Beispiel 4. Beispiel 2 wurde unter Einsatz von 270 g (1 Mol) teilgehärteter Talgfettsäure, 148 g (1 Mol) Zimtsäure, 0,6 g Hypophosphorsäure und 157 g (1,05 Mol) Triethanolamin wiederholt. 531 g (1,05 Mol) des resultierenden Mischesters wurden anschließend in 75 g Ethanol gelöst und mit 125 g (0,99 Mol) Dimethylsulfat quaterniert. Es wurde eine gelblich gefärbte Lösung mit einem Feststoffgehalt von 90 Gew.-% und einem Aktivsubstanzegehalt von 1,1151 meq/g erhalten.

Beispiel 5. Beispiel 2 wurde unter Einsatz von 270 g (1 Mol) teilgehärteter Talgfettsäure, 148 g (1 Mol) Zimtsäure, 0,6 g Hypophosphorsäure und 157 g (1,05 Mol) Triethanolamin wiederholt. 420 g (1,05 Mol) des resultierenden Mischesters wurden anschließend in 75 g Cetylstearylalkohol gelöst und mit 125 g (0,99 Mol) Dimethylsulfat quaterniert. Es wurde ein gelblich gefärbtes wachsartiges Produkt mit einem Feststoffgehalt von 90 Gew.-% und einem Aktivsubstanzegehalt von 1,1151 meq/g erhalten, das sich leicht schuppen ließ.

Beispiele 6 bis 9, Vergleichsbeispiel V1. Blue Denim-Gewebe wurde im Foulard-Verfahren mit 5 Gew.-%igen Kationensidllösungen behandelt und ausgerüstet. Nach der Zwangsapplikation wurden die Gewebe von einem Panel bestehend 6 geschulten Personen hinsichtlich ihres Weichgriffs beurteilt. Dabei bedeutet (1) = sehr weich und (4) = hart. Anschließend wurden die Testgewebe 4 Wochen mit einer 1000-W-Lampe bestrahlt, deren spektrale Verteilung der des natürlichen Sonnenlichtes entsprach. Danach wurden die Gewebe von der gleichen Testgruppe bezüglich ihrer Ausbleichung beurteilt. Dabei bedeutet (1) = keine Ausbleichung und (4) = starke Ausbleichung. Alle Angaben in Tabelle 1 stellen Mittelwerte der Testgruppe basierend auf 5 Versuchen dar. Die in den erfindungsgemäßen Beispielen 6 bis 9 eingesetzten Esterquats entsprechen den Zimtsäurederivaten nach den Beispielen 1 bis 4; für das Vergleichsbeispiel V1 wurde ein handelsübliches Esterquat auf Basis reiner teilgehärteter Talgfettsäure eingesetzt (Dehyquant® AU 56, Pulcra S. A./Barcelona).

Tabelle 1

Weichgriff und Ausbleichung

Beispiel	1	2	3	4	V1
Weichgriff	1,7	1,4	1,5	1,5	1,4
Ausbleichung	1,1	1,5	1,5	1,3	3,5

## Rezepturbeispiele

## Haarspülung (I)

Hexadecyl Polyglucose (and) Hexadecyl Alcohol	4,0
Hydrolyzed Keratin	2,3
Coco Glucosides	2,0
Zimtsäureesterquat gemäß Beispiel 1	1,0
Polyglyceryl-3-isostearat	1,0
Decyl Oleate	1,0
Glyceryl Stearate	0,5

## Haarspülung (II)

Cetearyl Alcohol	2,5
Zimtsäureesterquat gemäß Beispiel 2	1,0
Dicaprylyl Ether	1,0



Ceteareth-20	0,8
Glyceryl Stearate	0,5

## Haarspülung (III)

5	Cetearyl Alcohol	2,5
	Zimtsäureesterquat gemäß Beispiel 3	1,0
	Octyldodecanol	1,0
	Ceteareth-20	0,8
10	Glyceryl Stearate	0,5

## Haarspülung (IV)

15	Cetearyl Alcohol	2,5
	Hydrolyzed Collagen	2,0
	Zimtsäureesterquat gemäß Beispiel 5	1,0
	Polyglyceryl-3 Diisostearat	1,0
	Decyl Oleate	1,0
20	Ceteareth-20	0,8
	Glyceryl Stearate	0,5

## Leave-on Hair Rinse

25	Polacrate (and) Laureth-2 (and) Paraffinöl	3,0
	Hydrolyzed Collagen	2,0
	Zimtsäureesterquat gemäß Beispiel 1	0,8
	Coco Glucosides	0,5
30	Oleyl Erucate	0,5
	Tocopherol Acetate	0,2
	Ethanol	10,0
	Glycerin (86%ig)	5,0

## Haarkur (I)

	Cetearyl Alcohol	3,0
	Soja Sterol	1,0
40	Zimtsäureesterquat gemäß Beispiel 2	1,0
	Ceteareth-20	0,8
	Glyceryl Stearate	0,5

## Haarkur (II)

	Cetearyl Alcohol	2,5
	Zimtsäureesterquat gemäß Beispiel 5	1,5
	Ceteareth-20	1,0
50	Soja Sterol	1,0
	Octyldodecanol	1,0
	Glyceryl Sterate	1,0

## Shampoo (I)

55	Sodium Laureth Sulfate	25,0
	Coco Glucosides	5,0
	Cocamidopropyl Betaine	8,0
60	Zimtsäureesterquat gemäß Beispiel 4	3,0
	Laureth-2 (NRE)	1,5
	PPG-2-Ceteareth-9	1,0
	Parfümöl	5,0

65

## Shampoo (II)

Sodium Laureth Sulfate	11,0	
Disodium Laureth Sulfosuccinate	7,0	
Coco Glucosides	4,0	5
Zimtsäureesterquat gemäß Beispiel 1	1,0	
Hydrolyzed Collagen	2,0	
NaCl	1,6	

10

## Shampoo (III)

Coco Glucosides (and) Sodium Laureth Sulfate	16,0	
Zimtsäureesterquat gemäß Beispiel 2	2,0	
NaCl	2,0	15

## Shampoo (IV)

Coco Glucosides (and) Sodium Laureth Sulfate	17,0	20
Hydrolyzed Collagen	2,0	
Zimtsäureesterquat gemäß Beispiel 3	2,0	
Glycerin 86 Gew.-%	1,0	
Triethyleneglycol Distearate (and) Sodium Laureth Sulfate	3,0	
NaCl	2,2	25

## Shampoo (V)

Sodium Laureth Sulfate	11,0	30
Coco Glucosides	6,0	
Hydrolyzed Collagen	2,0	
Zimtsäureesterquat gemäß Beispiel 4	2,0	
Triethyleneglycol Distearate (and) Sodium Laureth Sulfate	3,0	
NaCl	3,0	35

## Shampoo (VI)

Ammonium Laureth Sulfate	23,0	40
Coco Glucosides	4,0	
Cocamidopropyl Betaine	7,0	
Zimtsäureesterquat gemäß Beispiel 1	2,0	
Hydrogenated Tallow Glycerides (and) Potassium Cocoyl Hydrolyzed Collagen	5,0	45
Glyceryl Laurate	1,0	
NaCl	3,0	

## Softcreme

50

Glyceryl Stearate (and) Ceteareth-12/20 (and) Cetearyl Alcohol (and) Cetyl Palmitate	5,0	
Decyl Oleate	3,0	
Cetearyl Isononanoate	3,0	55
Glycerin (86 Gew.-%ig)	3,0	
Zimtsäureesterquat gemäß Beispiel 2	40,0	

## Feuchtigkeitsemulsion

60

Glyceryl Stearate (and) Ceteareth-12/20 (and) Cetearylalcohol (and) Cetyl Palmitate	5,0	
Decyl Oleate	3,0	
Cetearyl Isononanoate	3,0	65
Glycerin (86 Gew.-%ig)	3,0	
Zimtsäureesterquat gemäß Beispiel 3	60,0	

## Nachtcreme

	Polyglyceryl-3 Diisostearate	4,0
	Glyceryl Oleate	2,0
5	Bienenwachs	7,0
	Dicapryl Ether	5,0
	Octyldodecanol	10,0
	Coco Caprylate Caprate	5,0
	Glycerin (86 Gew.-%ig)	5,0
10	Magnesiumsulfat	1,0
	Zimtsäureesterquat gemäß Beispiel 4	5,0

## Sonnenschutzcreme

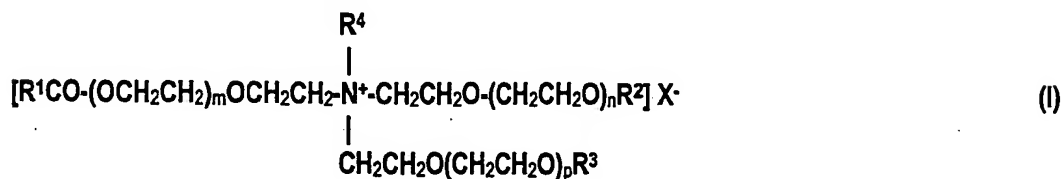
15	Cetearylglucoside (and) Cetearyl Alkohol	4
	Hydrogenated Palm-Glycerides	2
	Di-n-octylcarbonat	8
	Coco Glycerides	6
20	Octyl Methoxycinnamate	5
	4-Methylbenzyliden Camphor	3
	Zimtsäureesterquat gemäß Beispiel 1	3
	Benzophenon-3	2
	Titandioxid	1
25	Zinkoxid	1
	Octyl Triazone	1
	Glycerin (86 Gew.-%ig)	5

## Sonnenschutzcreme

30	Lauryl Glucoside (and) Polyglyceryl-2 Dipolyhydroxystearate	4
	Hydrogenated Palm Glycerides	2
	Dicaprylyl Ether	10
35	Coco Glycerides	8
	Octyl Methoxycinnamate	4
	4-Methylbenzyliden Camphor	3
	Zimtsäureesterquat gemäß Beispiel 2	3
	Benzophenon-3	2
40	Titandioxid	1
	Zinkoxid	1
	Octyl Triazone	1
	Glycerin (86 Gew.-%ig)	5

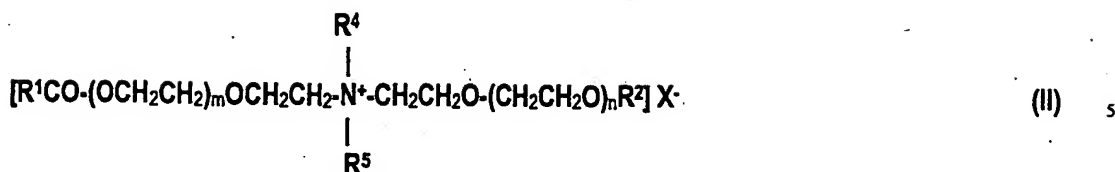
## Patentansprüche

1. Esterquats, deren Säurekomponente sich ganz oder teilweise von Zimtsäuren ableitet.
2. Esterquats nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß sie der Formel (I) folgen,



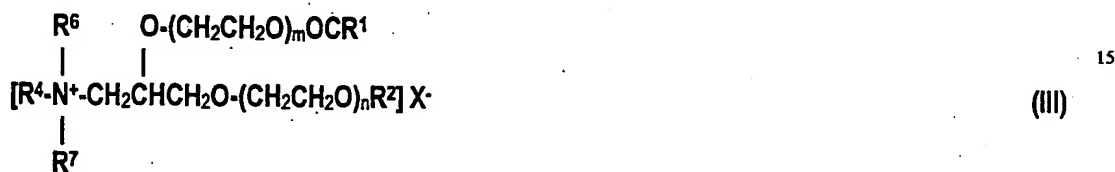
in der  $\text{R}^1\text{CO}$  für einen Rest der Zimtsäure, Methoxyzimtsäure oder 2-Cyano-3-Phenylzimtsäure,  $\text{R}^2$  und  $\text{R}^3$  unabhängig voneinander für Wasserstoff oder  $\text{R}^1\text{CO}$ ,  $\text{R}^4$  für einen Alkylrest mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen oder eine  $(\text{CH}_2\text{CH}_2\text{O})_q\text{H}$ -Gruppe, m, n und p in Summe für 0 oder Zahlen von 1 bis 12, q für Zahlen von 1 bis 12 und X für Halogenid, Alkylsulfat oder Alkylphosphat steht.

3. Esterquats nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß sie der Formel (II) folgen,



in der  $R^1CO$  für einen Rest der Zimtsäure, Methoxyzimtsäure oder 2-Cyano-3-Phenylzimtsäure,  $R^2$  für Wasserstoff oder  $R^1CO$ ,  $R^4$  und  $R^5$  unabhängig voneinander für Alkylreste mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen, m und n in Summe für 0 oder Zahlen von 1 bis 12 und X für Halogenid, Alkylsulfat oder Alkylphosphat steht. 10

4. Esterquats nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß sie der Formel (III) folgen,



in der  $R^1CO$  für einen Rest der Zimtsäure, Methoxyzimtsäure oder 2-Cyano-3-Phenylzimtsäure,  $R^2$  für Wasserstoff oder  $R^1CO$ ,  $R^4$ ,  $R^6$  und  $R^7$  unabhängig voneinander für Alkylreste mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen, m und n in Summe für 0 oder Zahlen von 1 bis 12 und X für Halogenid, Alkylsulfat oder Alkylphosphat steht. 20

5. Verfahren zur Herstellung von Esterquats, bei dem man Ester der Zimtsäure mit Alkanolaminen, ausgewählt aus der Gruppe, die gebildet wird von Triethanolamin, Diethanolalkylaminen und 1,2-Dihydroxypropyldialkylaminen sowie deren Gemischen, in Gegenwart von organischen Lösemitteln mit Dialkylsulfaten quaterniert. 25

6. Verfahren nach Anspruch 5, dadurch gekennzeichnet, daß man Ester einsetzt, deren Säurekomponenten sich von Mischungen von Zimtsäure mit Fettsäuren mit 6 bis 22 Kohlenstoffatomen im Gewichtsverhältnis 10 : 90 bis 90 : 10 ableiten. 30

7. Verfahren nach den Ansprüchen 5 und 6, dadurch gekennzeichnet, daß man die Quaternierung in Gegenwart von Ethanol, Isopropylalkohol, Ethylenglycol, Propylenglycol, Glycerin oder deren Gemischen durchführt. 35

8. Verfahren nach den Ansprüchen 5 bis 6, dadurch gekennzeichnet, daß man die Quaternierung in Gegenwart von Fettalkoholen, Alkyloligoglucosiden, Partialglyceriden und/oder kosmetischen Ölen durchführt. 40

9. Verwendung von Esterquats nach den Ansprüchen 1 bis 4 als UV-Lichtschutzfilter zur Herstellung von kosmetischen und/oder pharmazeutischen Zubereitungen. 45

10. Verwendung von Esterquats nach den Ansprüchen 1 bis 4 zur Ausrüstung von gefärbten textilen Flächengebilden gegen Ausbleichen. 50

- Leerseite -

**This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning  
Operations and is not part of the Official Record**

## **BEST AVAILABLE IMAGES**

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

☒ **BLACK BORDERS**

☐ **IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES**

☐ **FADED TEXT OR DRAWING**

☐ **BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING**

☐ **SKEWED/SLANTED IMAGES**

☐ **COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS**

☐ **GRAY SCALE DOCUMENTS**

☐ **LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT**

☐ **REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY**

☐ **OTHER:** \_\_\_\_\_

**IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.**

**As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.**